

比热容

交流讨论



(1) 烧开一壶水与烧开半壶水谁需要的热量多?

一壶水

原因: 升高温度相同, 一壶水的质量大

(2) 把一壶水烧成温水与烧成开水,谁需要的热量多

烧成开水

原因:质量相同,烧成开水升高温度高



结论: 同种物质吸收热量跟质量和升高的温度有关

升高温度相同,质量越大,吸收热量越多

质量相同, 升高温度越大, 吸收热量越多





如果是两种不同的物质,比如说是水和油,质量相等, 升高温度也相同,吸收的热量是否相等?

你的猜想是:

实验设计







思考:

1、水和油的哪些物理量应相同?

质量 升高的温度

控制变量法

2、怎样比较不同物质吸热的多少?

比较相同加热器加热时间的长短

转换法



实验结果





等质量的水和食用油,升高相同温度,水需要的加热时间更长,水比食用油吸收热量多。

探究活动





实验后的思考

- 1、水和油谁的吸热能力强?
- 2、如何科学地比较不同物质的这种特性?

经过科学测定,发现一般情况下,不同的物质,在质量相等、升高温度相同时,吸收的热量不同。物质的这种性质,用物理量比热容来表示。



一、比热容 C

1、一定质量的某种物质,在温度升高时吸收的热量与它的质量和升高的温度乘积之比,叫做这种物质的比热容。

单位质量的某种物质,温度升高1℃所吸收的热量就是 这种物质的比热容。

2、单位: J/(kg·℃) 读作: 焦耳每千克摄氏度



3. 比热容是物质的特性之一,反应的是物质吸热的能力。

同种物质的比热容是一定的,不同物质的比热容一般不同。



学会查物质的比热容表

一些物质的比热容

物质	比热客 c/[J·(kg·°C) ⁻¹]	物质	比热客 c/[J·(kg·°C) ⁻¹]
水	4.2×10^{3}	铝	0.88×10^{3}
酒精	2.4×10^{3}	干泥土	约0.84×10³
煤油	2.1×10^{3}	铁、钢	0.46×10^{3}
冰	2.1×10^{3}	铜	0.39×10^{3}
色拉油	1.97×10^{3}	水银	0.14×10^{3}
沙石	约0.92×10³	铅	0.13×10^{3}

二、认识比热容表



1、水的比热容最大。

记住: c_水=4.2×10³J/(kg ℃)

物理意义: 1 kg水温度升高或降低1 ℃吸收或放出的热量是4.2×10³ J。

- 2、同种物质在不同状态时比热容不同。
- 3、不同物质的比热容也可能相同。

三、水的比热容较大的实际意义



水: 4.2×10³ J/ (Kg ℃)

干泥土: 0.84×10³ J/(Kg·℃)

1、相同质量的水和其他物质相比,温度升高(或降低)相同的度数,水吸收(或放出)的热量多;

2、相同质量的水和其他物质比, 吸收(或放出)相同的热量, 水温度升高(或降低)的度数少。

讨论:



1、人们选择用水给发动机冷却,这是为什么?

因为水的比热容较大,在升高相同的温度条件下,可以吸收更多的热量.

2、冬天的散热器(俗称暖气片)为何用热水取暖?

因为水的比热容较大,在降低相同的温度条件下,可以释放更多的热量.



3. 大海边,一天的气温变化小,而内陆的气温变化大, 这是为什么?

答:这是因为大海里的水的比热大,在同样的阳光照射下,不容易升温,也不容易降温,温度变化小。

来自大自然的疑问





同样的日照条件,海水的温度和沙滩不一样。白天,海水凉,沙滩烫脚。傍晚,沙滩凉了下来,海水却还暖暖的,这是为什么呢?





吐鲁番夏天最高温度大多在四十多摄 氏度,居中国之首,而火焰山又是吐鲁番 最热的地方,其表面温度最高曾达到八十 多摄氏度。但一到晚上气温一下子就降到 二十多摄氏度,空调都不用开。



新疆有句谚语:

"早穿皮袄午穿纱 怀抱火炉吃西瓜"

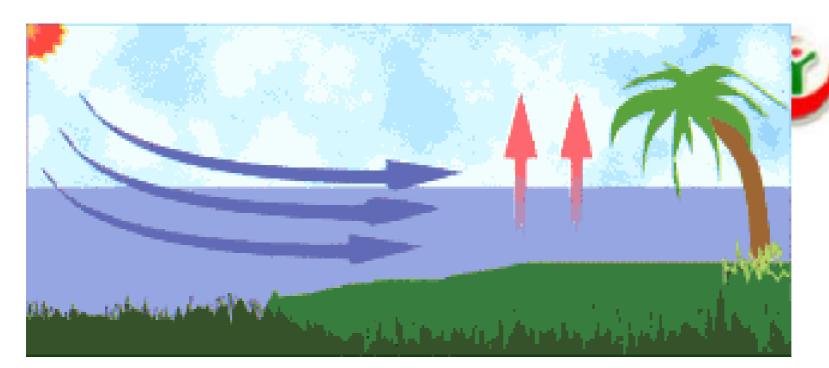
火焰山的温度计

你能说出它的道理!

利用比热容的知识解释一些现象

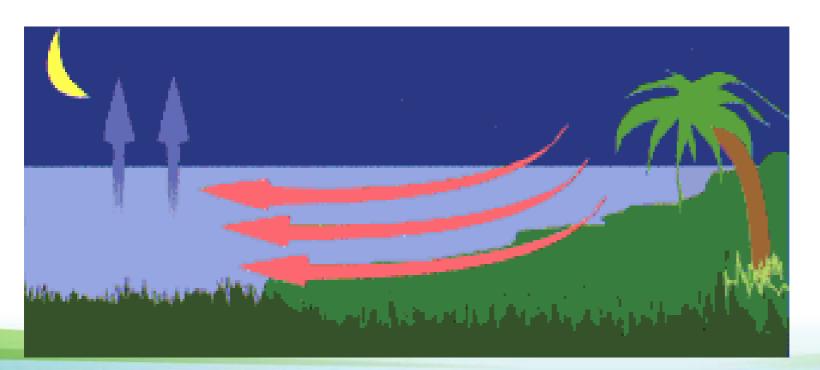
谈起夏日海风, 你可知道, 在沿海地区陆地表面的气温比海 面的气温昼夜变化显著, 白天和 夜晚的风向往往是不同的, 你知 道白天风是从哪里吹向哪里?夜 晚呢?





黄冈学习网 www.hgxxw.net

海 陆 风的 形 成



利用比热容的知识解释一些现象

黄冈学习为 www.hgxxw.net

钢筋水泥都市,给我们的生活带来方便的同时,也给我们带来诸多不便,比如,炎炎夏季,都市气温往往比郊外要高3 $\mathbb{C}\sim5\mathbb{C}$,这就是热岛效应,应该如何应对呢?



种草种树,增加水蒸气蒸腾



修建人工湖,利用水的吸热本领 强,来调节气温。

四、热量的计算



知道了水的比热容是 4.2×10^3 J/(kg·℃), 你能根据它的物理意义计算出0.4 kg的水, 温度从20 ℃升高到70 ℃, 需要吸收的热量吗?

吸收的热量

=4.2×10³ J/(kg $^{\circ}$ C)×0.4 kg×(70 $^{\circ}$ C-20 $^{\circ}$ C)

吸收的热量=比热容×质量×升高的温度

$$Q_{\mathfrak{W}} = cm(t_1 - t_0) \qquad \qquad Q_{\mathfrak{W}} = cm(t_0 - t_1)$$



1、物体吸热公式:

 $Q_{\mathcal{R}} = cm\Delta t = cm(t-t_0)$

物体放热公式:

 $Q_{\cancel{x}} = cm\Delta t = cm(t_0 - t)$

t为末温, to为初温

练一练



1. 一个质量为250 g的钢件,加热到560 ℃,然后在空气中自然冷却,室温为20 ℃,这个钢件在冷却过程中放出多少热量? 钢的比热容为 $0.46 \times 10^3 \text{ J/(kg} \cdot \text{℃)}$

解:

$$Q_{\dot{\chi}} = cm(t_0 - t_1)$$

= 0.46 × 10³ J/(kg °C) × 0.25 kg × (560 °C - 20 °C)
= 6.21 × 10⁴ J



2. 质量为0.5kg的铝壶中盛有2kg的水,初温为20℃,现将水加热到沸腾,共吸收热量多少?($C_{\rm H}=0.88\times 10^3$ J/(kg·℃))

$$2$$
、公式 $c = \frac{Q}{m\Delta t}$ 的物理意义



对于某种物质而言, c是一定的。c与Q、m、 Δt 无关。

3、在热传递过程中,若不考虑热损失,高温物体放出的热

量等于低温物体吸收的热量。

$$Q_{\mathfrak{V}} = Q_{\lambda}$$

练一练



吃早饭时,妈妈用热水给小雪加热250g的袋装牛奶,为了使这袋牛奶的温度由 12° 个升高到 42° 个,妈妈至少要用 92° 个的热水多少kg?($C_{+_{50}}=2.5\times10^{3}$ J/(kg· $^{\circ}$ C))



质量和初温都相同的铝块和水吸收了相同的热量后,将铝块投入水中,则()

- A. 铝块和水之间无热传递
- B. 温度由铝块传给水
- C. 内能由铝块传给水
- D. 内能由水传给铝快



质量相等的甲铝块和乙铁块,将它们分别加热,使其吸收相同的热量后接触,则 $(C_{\mathsf{H}}>C_{\mathsf{t}})$

- A. 温度从甲 传到乙
- B. 内能从甲传到乙
- C. 内能从乙传到甲
- D. 甲、乙间可能不发生热传递



- 3. 关于比热容, 下列说法正确的是()
 - A. 温度越高, 比热容越大
 - B. 物质放热越多, 比热容越大
 - C. 物质的质量越大, 比热容越小
 - D. 物质的比热容与质量和温度无关



- 4. 以下四种现象中,与水的比热容有很大关系的是()
 - A. 汽车的发动机用循环流动的水来冷却
 - B. 生活中往往用热水取暖
 - C. 夏天洒水降温
 - D. 滩涂湿地温差小









 \mathbf{A} \mathbf{B} \mathbf{C}

D



- 5. 将质量、初温分别相等的铁块和铝块($c_{\text{t}} < c_{\text{t}}$)放在沸水中煮一段较长的时间,则它们吸收的热量(
 - A. 铁块和铝块吸收的热量一样多
 - B. 铝块比铁块吸收的热量多
 - C. 铁块比铝块吸收的热量多
 - D. 条件不足, 无法确定

